

丽江市高一化学上册期末考试模拟考试练习

1. 选择题

国家质检部门检出人们端午节包粽子的“返青粽叶”多以胆矾(化学式为 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)为添加剂,长期食用有害健康,请问胆矾是一种()

A. 氧化物 B. 盐 C. 碱 D. 酸

2. 选择题

、下列离子方程式书写正确的是 ()

A. 向氢氧化钠溶液中通入足量二氧化碳: $\text{OH}^- + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{HCO}_3^-$

B. 氧化钠投入水中发生反应: $\text{O}_2^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{OH}^-$

C. 硝酸银溶液中加入铜粉: $\text{Ag}^{++}\text{Cu} \rightleftharpoons \text{Cu}^{2++}\text{Ag}$

D. 金属铁溶于稀硫酸中: $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{3++} + 3\text{H}_2\uparrow$

3. 选择题

硅及其化合物的应用范围很广。下列说法正确的是

A. 硅是人类将太阳能转换为电能的常用材料

B. 粗硅制备单晶硅不涉及氧化还原反应

C. 石英玻璃和餐桌上的瓷盘都是硅酸盐制品

D. 盐酸可以与硅反应, 故采用盐酸为抛光液抛光单晶硅

4. 选择题

下列说法中不正确的是()

①将硫酸钡放入水中不能导电, 硫酸钡是非电解质;

②氨溶于水得到氨水溶液能导电, 氨水是电解质;

③固态氯化氢不导电, 液态氯化氢可以导电;

④硫酸氢钠电离出的阳离子有氢离子, 硫酸氢钠是酸;

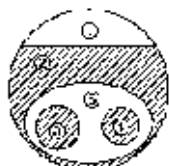
⑤电解质放在水中一定能导电, 非电解质放在水中一定不导电。

A. 仅①④ B. 仅①④⑤

C. 仅②③ D. ①②③④⑤

5. 选择题

如图表示的是纯净物、单质、化合物、含氧化合物、氧化物、碱之间的包含、不包含关系, 若整个大圆圈代表纯净物, 则下列选项中, 能正确指出①、②、③、④、⑤所属物质类别的是()



A. ①单质、③化合物

B. ②碱、⑤氧化物

C. ④碱、⑤含氧化合物

D. ④含氧化合物、③氧化物

6. 选择题